(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



CLARA DINITIRA NI BRONS NJAK BODIK SOKKA BODI, IN HIS SOKRA HIGHA SOKRA SIKAR NIKOBA NIK BODINI NODI KIDI TARA

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 18. März 2004 (18.03.2004)

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 2004/022623 A1

C08G 18/70. (51) Internationale Patentklassifikation⁷: 18/78, 18/72, 18/79, C09D 175/00, C09J 175/00

- BASE AKTIENGE-Gemeinsamer Vertreter:
- PCT/EP2003/008095 (21) Internationales Aktenzeichen:
- SELLSCHAFT; 67056 LUDWIGSHAFEN (DE). (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT,

AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE,

GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR,

KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT,

RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR,

- (22) Internationales Anmeldedatum:
 - 24. Juli 2003 (24.07.2003)
- (25) Einreichungssprache:

- Deutsch
- (26) Veröffentlichungssprache:
- Deutsch
- (30) Angaben zur Priorität:
- 15. August 2002 (15.08.2002) DE 102 38 148.8 (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme
- von US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; 67056 Ludwigshafen (DE).
 - (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): HÄBERLE, Karl [DE/DE]; Allerheiligenstr. 15, 67346 Speyer (DE). WAGNER, Eva [DE/DE]; Webergasse 7, 67346 Speyer (DE). KÖNIGER, Rainer [DE/US]; 25-J Hollandale Apartments, Clifton Park, NY 12065, NY 12065 (US). HÖRNER, Klaus Dieter [DE/DE]; Saarstr. 37, 68623 Lampertheim (DE).
- TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW. (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: WATER EMULSIFABLE ISOCYANATES HAVING IMPROVED PROPERTIES

(54) Bezeichnung: WASSEREMULGIERBARE ISOCYANATE MIT VERBESSERTEN EIGENSCHAFTEN

(57) Abstract: The invention relates to mixtures containing (A) an isocyanurate and/or biuret of 1,6-diisocyanatohexane (HDI), (B) an isocyanurate of 1-isocyanato-3,5,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexane (IPDI), (C) at least one emulsifier, which can be obtained by reacting a diisocyanate (C2) selected from tetramethylenediisocyanate, dodecamethylenediisocyanate, 1,4-diisocyanatocyclohexane, 4,4'-di(isocyanatocyclohexyl)methane, trimethylhexandiisocyanate, tetramethylhexandiisocyanate, 2,4 or 2,6 toluylenediisocyanate and the isomer mixtures thereof, tetramethylxylylenediisocyanate, p-xylylenediisocyanate, 2,4' or 4,4' diisocyanatodiphenylmethane and a mixture of at least two of said diisocyanates having at least one component (C1) which contains at least one group which can react with isocyanate groups and at least one hydrophile group, and (D) optionally a solvent.

(57) Zusammenfassung: Mischungen, enthaltend (A) ein Isocyanurat und/oder Biuret des 1,6-Diisocyanatohexan (HDI), (B) in Isocyanatohexan (HDI), (B) in Isocy cyanurat des 1-Isocyanato-3,5,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan (IPDI), (C) mindestens einen Emulgator, erhältlich durch Umsetzung eines Diisocyanats (C2) ausgewählt aus Tetramethylendiisocyanat, Dodecamethylendiisocyanat, 1,4-Diisocyanatocyclohexan, 4,4'-Di(isocyanatocyclohexyl)methan, Trimethylhexandiisocyanat, Tetramethylhexandiisocyanat, 2,4- oder 2,6-Toluylendiisocyanat und deren Isomerengemische, Tetramethylxylylendiisocyanat, p-Xylylendiisocyanat, 2,4'- oder 4,4'-Diisocyanatodiphenylmethan sowie ein Gemisch aus mindestens zweien dieser Diisocyanate mit mindestens einer Komponente (C1), die mindestens $eine \ gegen \ iber \ Is ocyanat gruppen \ reaktive \ Gruppe \ und \ mindestens \ eine \ hydrophile \ Gruppe \ enthält, \ und \ (D) \ gegeben en falls \ Lösungs-eine \ gegen \ iber \ Gruppe \ enthält, \ und \ (D)$



Wasseremulgierbare Isocyanate mit verbesserten Eigenschaften

Beschreibung

Die Erfindung betrifft wasseremulgierbare Isocyanate mit verbesserter Emulgierbarkeit und erhöhter Härte von mit diesen erhaltenen Beschichtungen, Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung.

Wasseremulgierbare Polyisocyanate werden wässrigen Polymer-Dispersionen als Vernetzungsmittel zugesetzt und sind in der Literatur vielfach beschrieben. Die Wasseremulgierbarkeit wird dadurch erreicht, dass man die Polyisocyanate mit Emulgatoren abmischt, die durch Reaktion der Polyisocyanate mit hydrophilen Molekülen erhalten werden.

Als hydrophile Moleküle vielfach verwendet werden nichtionische hydrophile Moleküle wie Polyalkylenoxid-Alkohole.

- EP-A2 206 059 beschreibt in Wasser dispergierbare Polyisocyanat—Zubereitungen aus einem aliphatischen Polyisocyanat und einem Umsetzungsprodukt eines aliphatischen Polyisocyanats mit einem eine oder mehrwertigen, nichtionischen Polyalkylenetheralkohol mit 25 mindestens einer mindestens 10 Ethylenoxideinheiten aufweisenden Polyetherkette als Emulgator. Für geeignete Polyisocyanate werden umfangreiche Listen von aliphatischen und cycloaliphatischen Disocyanaten angegeben, besonders bevorzugt Isocyanurate und Biurete auf Basis von 1,6-Diisocyanatohexan (HDI) und/oder Isocyanurate auf Basis von 1-Isocyanato-3,5,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan (IPDI).
 - EP-A1 540 985 beschreibt ebenfalls Polyisocyanatgemische, hier weisen jedoch die Polyetherketten einen mittleren Gehalt von 5,0 35 bis 9,9 Ethylenoxideinheiten auf.
 - EP-A2 486 881 beschreibt nichtwäßrige aliphatische Polyisocyanatzubereitungen aus einer Liste von aliphatischen Polyisocyanaten und einer die Dispergierbarkeit des aliphatischen Polyisocyanats 40 gewährleistenden Menge eines Umsetzungsproduktes aus einem aromatischen oder aliphatischen Diisocyanat und einem ein- oder mehrwertigen Polyalkylenetheralkohol mit mindestens 8 Ethylenoxideinheiten in der Polyetherkette.
 - 45 DE-A1 199 58 170 beschreibt Polyether-modifizierte, wasserdispergierbare Polyisocyanatgemische, die mit einwertigen Polyalkylenoxidpolyetheralkoholen modifiziert sind. Ganz besonders



2
bevorzugt sind Polyisocyanate beziehungsweise Polyisocyanatgemische mit Isocyanuratstruktur auf Basis HDI, IPDI und/oder
4,4'-Diisocyanatodicyclohexylmethan.

5 DE-A1 198 22 890 beschreibt wäßrige, zweikomponentige Polyurethan-Beschichtungssysteme, deren Härterkomponente aus Polyalkylenoxidpolyetheralkoholen und aliphatisch und/oder cycloaliphatisch gebundenen Isocyanatgruppen, bevorzugt Isocyanuratstrukturen auf Basis von HDI, IPDI und/oder 4,4'-Diisocyanuratstrukturen auf Basis von HDI, IPDI und/oder 4,4'-Diisocyanatodicyclo-10 hexylmethan, unter Allophanatisierungsbedingungen hergestellt werden. Die überwiegende Bindung von Polyetherketten über Allophanatgruppen ist auch aus der DE-A1 198 47 077 bekannt.

Als nichtionische Emulgatoren sind auch mit Polyvinylpyrrolidon 15 modifizierte Polyisocyanate beschrieben (EP-A2 754 713).

Als dispergieraktive Bausteine finden auch Carbonsäuregruppen enthaltende Polyalkylenoxidether Verwendung, wie in der DE-Al 100 07 820 und DE-Al 41 13 160 beschrieben, oder Polyetheresteralko-20 hole (EP-Al 728 785).

DE-A1 40 01 783 beschreibt Polyisocyanatgemische, die bei einem Uretdiongehalt von 1 bis 23 Gew% zur Dispergierbarkeit chemisch gebundene Carboxylgruppen enthalten.

Weiterhin werden Carboxylgruppen enthaltende Verbindungen als Emulgatoren beschrieben (EP-A2 548 669), tertiäre Amino- und/oder Ammoniumgruppen (EP-A1 582 166 und EP-A1 531 820), saure Ester der Phosphorsäure (DE-A1 197 24 199) oder Sulfonsäuren (EP-A1 703 30 255).

Nachteilig an den beschriebenen Polyisocyanatmischungen ist, daß diese die Anforderungen, die an die Härte der mit ihnen erhältlichen Beschichtungen gestellt werden, nicht erfüllen.

- 35 Wasseremulgierbare Isocyanate können zur Verbesserung der Dispergierbarkeit in organischen Lösungsmitteln wie z.B. Kohlensäureestern oder Lactonen gelöst werden, wie in der EP-A 697 424 beschrieben.
- 40
 Aus "Lackharze" (Ed. D. Stoye und W. Freitag, Hanser 1996,
 S. 195) ist bekannt, dass IPDI-Trimerisat, das Lackharzen eine
 vergleichsweise hohe Härte bis hin zur Sprödigkeit verleiht, häufig in Abmischungen mit HDI-Derivaten zum Einsatz kommt, um die
 45 Härte zu vermindern.

Folgende Eigenschaften eines wasseremulgierbaren Isocyanats werden vom Anwender verlangt:

- Das Isocyanat soll einfach zu emulgieren sein; die zwingende Verwendung anspruchsvoller Apparate wie z.B. hochscherenden Rührorganen ist nicht erwünscht.
 - Die Emulsion soll feinteilig sein, da ansonsten Störungen z.B des Glanzes oder Trübungen auftreten können.
 - 3. Bei Beschichtungen ist häufig eine hohe Endhärte erwünscht.
 - Die Endhärte soll möglichst rasch erreicht werden.
- 15 Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, wasseremulgierbare Polyisocyanate zur Verfügung zu stellen, die verbesserte Emulgierbarkeitseigenschaften zeigen und mit denen Beschichtungen mit hoher Härte, schnellem Härteanstieg und gleichzeitig verbesserter Emulgierbarkeit hergestellt werden können.
- 20 Die Aufgabe wurde gelöst durch Mischungen, enthaltend
 - (A) ein Isocyanurat und/oder Biuret des 1,6-Diisocyanatohexan (HDI),
- 25 (B) ein Isocyanurat des 1-Isocyanato-3,5,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan (IPDI),
- (C) mindestens einen Emulgator, erhältlich durch Umsetzung minde30 stens eines Diisocyanats (C2) ausgewählt aus Tetramethylendiisocyanat, Hexamethylendiisocyanat (HDI), Dodecamethylendiisocyanat,
 1,4-Diisocyanatocyclohexan, 4,4'-Di(isocyanatocyclohexyl)methan,
 Trimethylhexandiisocyanat, Tetramethylhexandiisocyanat, 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-(isocyanatomethyl)cyclohexan (IPDI),
- 35 2,4- oder 2,6-Toluylendiisocyanat und deren Isomerengemische,
 Tetramethylxylylendiisocyanat, p-Xylylendiisocyanat, 2,4'- oder
 4,4'-Diisocyanatodiphenylmethan mit mindestens einer Komponente
 (C1), die mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive
 Gruppe und mindestens eine hydrophile Gruppe enthält, und
 - (D) gegebenenfalls Lösungsmittel.

Die erfindungsgemäßen Mischungen zeigen leichte Emulgierbarkeit, führen zu einer stabilen und feinteiligen Emulsion und die mit

45 ihnen erhältlichen Beschichtungen zeigen einen raschen Anstieg der Härte und eine hohe Endhärte.

(Ib)

Polyisocyanate (A) sind Isocyanurate (A1) und/oder Biurete (A2) des 1,6-Diisocyanatohexan (HDI). Dies umfaßt erfindungsgemäß solche Polyisocyanate, die zu mindestens 50 Gew%, bevorzugt zu mindestens 66%, besonders bevorzugt zu mindestens 75%, ganz besonders bevorzugt zu mindestens 85 % und insbesondere zu mindestens 95 Gew% Verbindungen der Formel (Ia) und/oder (Ib),

sowie deren höheren Homologen enthalten.

Die Zusammensetzung der Polyisocyanate, also beispielsweise die 25 Anteile an Isocyanuraten und/oder Biureten und deren höheren Homologen, sowie die mittlere Funktionalität werden in dieser Schrift bestimmt durch Gelpermeationschromatographie mit Polystyrol als Standard und Tetrahydrofuran als Elutionsmittel.

30 Polyisocyanate (B) sind Isocyanurate des 1-Isocyanato-3,5,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan (IPDI). Dies umfaßt erfindungsgemäß solche Polyisocyanate, die zu mindestens 50 Gew%, bevorzugt zu mindestens 66%, besonders bevorzugt zu mindestens 75%, ganz besonders bevorzugt zu mindestens 85 % und insbesondere zu mindestens 95 Gew% die Verbindung der Formel (III),

worin X für

40

20

steht, sowie deren höhere Homologen enthalten.

Als Emulgatoren (C) sind erfindungsgemäß solche Verbindungen ge10 eignet, die durch Umsetzung mindestens eines Diisocyanats (C2)
mit mindestens einer, bevorzugt 1 bis 2, besonders bevorzugt
einer Komponente (C1) erhältlich sind, die mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und mindestens eine hydrophile Gruppe enthält. (C1) wird im Folgenden als "Hydrophil" be15 zeichnet.

Gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppen sind beispielsweise Hydroxygruppen (-OH), un- oder monosubstituierte Aminogruppen oder Mercaptogruppen (-SH), bevorzugt Hydroxygruppen.

Die Emulgatoren (C) enthalten die Komponente (C1) somit in der Regel chemisch gebunden.

Bei den Komponenten (C1) kann es sich beispielsweise um solche 25 Verbindungen handeln, wie sie im Stand der Technik, beispielsweise aus dem eingangs genannten Stand der Technik, bekannt sind.

Im einzelnen können dies Verbindungen sein, die mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und

30

- (Cla) mindestens eine kationische hydrophile Gruppe,
- (C1b) mindestens eine anionische hydrophile Gruppe oder
- (Clc) mindestens eine nichtionische hydrophile Gruppe enthalten.
- 35 Bevorzugte Verbindungen (C1) enthalten 1 bis 3 gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und 1 bis 3 hydrophile Gruppen, besonders bevorzugt 1 bis 2 gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und 1 bis 2 hydrophile Gruppen und ganz besonders bevorzugt eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und eine
- 40 hydrophile Gruppe.

Verbindungen (Cla) enthalten mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und mindestens eine kationische oder in eine kationische Gruppe überführbare hydrophile Gruppe und sind

45 beispielsweise solche, wie sie in der EP-A1 582 166, dort besonders von S. 5, Z. 42 bis S. 8, Z. 22 und insbesondere von S. 9, Z. 19 bis S. 15, Z. 34, oder in der EP-A1 531 820, dort besonders

von S. 3, Z. 21 bis S. 4, Z. 57 oder in DE-A1 42 03 510, dort besonders von S. 3, Z. 49 bis S. 5, Z. 35 beschrieben sind. Auf diese Schriften wird im Rahmen der vorliegenden Offenbarung hiermit ausdrücklich Bezug genommen.

Verbindungen (C1b) enthalten mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und mindestens eine anionische oder in eine anionische Gruppe überführbare hydrophile Gruppe und sind beispielsweise solche, wie sie in der EP-A1 703 255, dort beson-10 ders von S. 3, Z. 54 bis S. 4, Z. 38, in der DE-A1 197 24 199, dort besonders von S. 3, Z. 4 bis Z. 30, in der DE-A1 40 10 783, dort besonders von Sp. 3, Z. 3 bis Z. 40, in der DE-A1 41 13 160, dort besonders von Sp. 3, Z. 63 bis Sp. 4, Z. 4 und in der EP-A2 548 669, dort besonders von S. 4, Z. 50 bis S. 5, Z. 6 beschrie-15 ben sind. Auf diese Schriften wird im Rahmen der vorliegenden Offenbarung hiermit ausdrücklich Bezug genommen.

Verbindungen (C1c) enthalten mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und mindestens eine nichtionische hydro-20 phile Gruppe und sind beispielsweise solche, wie sie in EP-A2 754 713, dort besonders von S. 3, Z. 31 bis 51, in EP-A2 206 059, dort besonders von S. 8, Z. 33 bis S. 9, Z. 26, in EP-A2 486 881, dort besonders von S. 2, Z. 42 bis 54, in EP-A1 540 985, dort besonders von S. 4, Z. 43 bis 58, in EP-A1 728 785, dort besonders 25 von S. 4, Z. 55 bis S. 5, Z. 54, in EP-A1 959 115, dort besonders von S. 4, Z. 23 bis 46, in DE-A1 199 58 170, dort besonders von S. 4, Z. 22 bis 48 und in DE-A1 100 07 820, dort besonders von S. 4, Z. 10 bis S. 5, Z. 12. Auf diese Schriften wird im Rahmen der vorliegenden Offenbarung hiermit ausdrücklich Bezug genommen.

30 Bevorzugt handelt es sich bei den Hydrophilen (C1) um Verbindungen (C1c), die mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und mindestens eine nichtionische hydrophile Gruppe enthalten.

35 Besonders bevorzugte Hydrophile (C1c) sind Polyalkylenoxidpolyetheralkohole, die durch Alkoxylierung geeigneter Startermoleküle erhältlich sind.

40 Geeignete Startermoleküle zur Herstellung einwertiger Polyalkylenoxidpolyetheralkohole sind Thiolverbindungen, Monohydroxyverbindungen der allgemeinen Formel

R1-O-H

45

oder sekundäre Monoamine der allgemeinen Formel

R2R3N-H,

in welchen

sein können.

R¹, R² und R³ unabhängig voneinander unabhängig voneinander je5 weils C₁ - C₁₆-Alkyl, gegebenenfalls durch ein oder mehrere Sauerstoff- und/oder Schwefelatome und/oder ein oder mehrere
substituierte oder unsubstituierte Iminogruppen unterbrochenes C₂
- C₁₈-Alkyl, C₆ - C₁₂-Aryl, C₅ - C₁₂-Cycloalkyl oder einen fünfbis sechsgliedrigen, Sauerstoff-, Stickstoff- und/oder Schwefel10 atome aufweisenden Heterocyclus bedeuten oder R² und R³ gemeinsam
einen ungesättigten, gesättigten oder aromatischen und gegebenenfalls durch ein oder mehrere Sauerstoff- und/oder Schwefelatome
und/oder ein oder mehrere substituierte oder unsubstituierte
Iminogruppen unterbrochenen Ring bilden, wobei die genannten
15 Reste jeweils durch funktionelle Gruppen, Aryl, Alkyl, Aryloxy,

Bevorzugt ist R¹ C₁- bis C₄-Alkyl, d.h. Methyl, Ethyl, iso-Propyl, 20 n-Propyl, n-Butyl, iso-Butyl, sek-Butyl oder tert-Butyl, besonders bevorzugt ist R¹ Methyl.

Alkyloxy, Halogen, Heteroatome und/oder Heterocyclen substituiert

Beispielsweise geeignete einwertige Startermoleküle können gesättigte Monoalkohole wie Methanol, Ethanol, n-Propanol, Iso25 propanol, n-Butanol, Isobutanol, sec-Butanol, die isomeren
Pentanole, Hexanole, Octanole und Nonanole, n-Decanol, nDodecanol, n-Tetradecanol, n-Hexadecanol, n-Octadecanol, Cyclopentanol, die isomeren Methylcyclohexanole oder Hydroxymethylcyclohexan, 3-Ethyl-3-hydroxymethyloxetan, oder Tetrahydro30 furfurylalkohol; ungesättigte Alkohole wie Allylalkohol, 1,1Dimethyl-allylalkohol oder Oleinalkohol, aromatische Alkohole wie
Phenol, die isomeren Kresole oder Methoxyphenole, araliphatische
Alkohole wie Benzylalkohol, Anisalkohol oder Zimtalkohol; sekundäre Monoamine wie Dimethylamin, Diethylamin, Dipropylamin,

35 Diisopropylamin, Di-n-butylamin, Diisobutylamin, Bis-(2-ethyl-hexyl)-amin, N-Methyl- und N-Ethylcyclohexylamin oder Dicyclohexylamin, heterocylische sekundäre Amine wie Morpholin, Pyrrolidin, Piperidin oder 1H-Pyrazol, sowie Aminoalkohole wie 2Dimethylaminoethanol, 2-Diethylaminoethanol, 2-Diisopropylami-0 noethanol, 2-Dibutylaminoethanoi, 3-(Dimethylamino)-1-propanol oder 1(Dimethylamino)-2-propanol.

Für die Alkoxylierungsreaktion geeignete Alkylenoxide sind Ethylenoxid, Propylenoxid, iso-Butylenoxid, Vinyloxiran und/oder 45 Styroloxid, die in beliebiger Reihenfolge oder auch im Gemisch

bei der Alkoxylierungsreaktion eingesetzt werden können.

Bevorzugte Alkylenoxide sind Ethylenoxid, Propylenoxid und deren Gemische, besonders bevorzugt ist Ethylenoxid.

Bevorzugte Verbindungen (C1c) sind Polyetheralkohole auf Basis

5 von Polyalkylenoxidpolyetheralkoholen, bei deren Herstellung gesättigte aliphatische oder cycloaliphatische Alkohole der oben
genannten Art als Startermoleküle eingesetzt wurden. Ganz besonders bevorzugt sind solche auf Basis von Polyalkylenoxidpolyetheralkoholen, die unter Verwendung von gesättigten aliphatischen

10 Alkoholen mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylrest hergestellt
wurden. Insbesondere bevorzugt sind auf Methanol gestartete Polyalkylenoxidpolyetheralkohole.

Die einwertigen Polyalkylenoxidpolyetheralkohole weisen im stati-15 stischen Mittel in der Regel 5 bis 35, vorzugsweise 7 bis 30, besonders bevorzugt 7 bis 25, ganz besonders bevorzugt 10 bis 22 Alkylenoxideinheiten pro Molekül auf, insbesondere 10 bis 22 Ethylenoxideinheiten.

20 Bevorzugte Polyetheralkohole (C1c) sind somit Verbindungen der Formel

 $R^{1}-O-[-X_{1}-]_{k}-H$

25 worin

R1 die oben genannten Bedeutungen hat,

k für eine ganze Zahl von 5 bis 35, bevorzugt 7 bis 30, besonders bevorzugt 7 bis 25 und insbesondere 10 bis 22 steht und

- 30 jedes X_1 für i=1 bis k unabhängig voneinander ausgewählt sein kann aus der Gruppe $-CH_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CH(CH_3)-O-$, $-CH(CH_3)-CH_2-O-$, $-CH_2-C(CH_3)_2-O-$, $-C(CH_3)_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CHVin-O-$, $-CHVin-CH_2-O-$, $-CH_2-CHPh-O-$ und $-CHPh-CH_2-O-$, bevorzugt aus der Gruppe $-CH_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CH(CH_3)-O-$ und $-CH(CH_3)-CH_2-O-$, und besonders
- 35 bevorzugt -CH₂-CH₂-Oworin Ph für Phenyl und Vin für Vinyl steht.

Die Polyetheralkohole können in untergeordneten Mengen noch weitere gegenüber Isocyanaten reaktive Verbindungen mit anionischen beispielsweise mit Carboxvlat-.

- 40 oder kationischen Gruppen, beispielsweise mit Carboxylat-, Sulfonat- oder Ammoniumgruppen, als hydrophile Aufbaukomponenten enthalten. Dies ist jedoch weniger bevorzugt.
- Diisocyanate (C2) sind erfindungsgemäß ausgewählt aus der Gruppe 45 bestehend aus Tetramethylendiisocyanat, Hexamethylendiisocyanat, Dodecamethylendiisocyanat, 1,4-Diisocyanatocyclohexan,
 - 4,4'-Di(isocyanatocyclohexyl)methan, Trimethylhexandiisocyanat,

WO 2004/022623

und deren Isomerengemische.



Tetramethylhexandiisocyanat, 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-(isocyanatomethyl)cyclohexan, 2,4- oder 2,6-Toluylendiisocyanat und deren Isomerengemische, Tetramethylxylylendiisocyanat, p-Xylylendiisocyanat, 2,4'- oder 4,4'-Diisocyanatodiphenylmethan, sowie 5 ein Gemisch aus mindestens zweien dieser Diisocyanate. Bevorzugt ist jedoch die Umsetzung einer dieser Komponenten beziehungsweise eines Isomerengemischs.

Besonders bevorzugt sind Hexamethylendiisocyanat, 4,4'-Di(iso-10 cyanatocyclohexyl)methan, 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-(isocyanatomethyl)cyclohexan, Tetramethylxylylendiisocyanat, 2,4'oder 4,4'-Diisocyanatodiphenylmethan und 2,4- oder 2,6-Toluylendiisocyanat und deren Isomerengemische, ganz besonders bevorzugt sind Hexamethylendiisocyanat, 1-Isocyanato-3,3,5-tri-15 methyl-5-(isocyanatomethyl)cyclohexan und 2,4- oder 2,6-Toluylendiisocyanat und insbesondere 2,4- oder 2,6-Toluylendiisocyanat

Die Diisocyanate liegen in der Regel zu mindestens 75 mol% als 20 Monomere vor, bevorzugt zu mindestens 85 mol%, besonders bevorzugt zu mindestens 90 und ganz besonders bevorzugt zu mindestens 95 mol%.

Zur Umsetzung der Diisocyanate (C2) mit den gegenüber Isocyanat 25 reaktiven Verbindungen (C1) verwendet man üblicherweise 60 bis 120, bevorzugt 80 bis 120, besonders bevorzugt 90 bis 110 und insbesondere 100 mol% an gegenüber Isocyanat reaktiven Gruppen in (C1) pro mol Isocyanatgruppen in (C2).

- 30 Zur Herstellung der als Emulgator (C) wirksamen Komponente werden die Ausgangskomponenten (C1) und (C2) bei Temperaturen von 40 bis 180°C, vorzugsweise 50 bis 150°C, unter Einhaltung des genannten Molverhältnisses miteinander umgesetzt.
- 35 Die Reaktionsdauer beträgt in der Regel 10 min bis 5 Stunden, bevorzugt 15 min bis 4 Stunden, besonders bevorzugt 20 bis 180 min und ganz besonders bevorzugt 30 bis 120 min.

Zur Beschleunigung der Reaktion können gegebenenfalls geeignete 40 Katalysatoren eingesetzt werden.

Hierbei handelt es sich um die üblichen für diese Zwecke bekannten Katalysatoren, beispielsweise um Metallcarboxylate, Metallchelate oder tertiäre Amine der in der GB-A-0 994 890 beschriebe-

45 nen Art, um Alkylierungsmittel der in der US-A-3 769 318 be-

schriebenen Art oder um starke Säuren, wie sie in der EP-A-0 000 194 beispielhaft beschrieben sind.

Geeignete Katalysatoren sind insbesondere Zinkverbindungen, wie 5 z. B. Zink-(II)-stearat, Zink(II)-n-octanoat, Zink-(II)-2-ethyl-1-hexanoat, Zink-(II)-naphthenat oder Zink-(II)-acetylacetonat, Zinnverbindungen, wie z. B. Zinn(II)-n-octanoat, Zinn-(II)-2-ethyl-1-hexanoat, Zinn-(II)-laurat, Dibutylzinnoxid, Dibutylzinndichlorid, Dibutylzinndiacetat, Dibutylzinndilaurat,

- 10 Dibutylzinndimaleat oder Dioctylzinndiacetat, Aluminium-tri(ethylacetoacetat), Eisen-(III)-chlorid, Kaliumoctoat, Mangan-, Cobalt- oder Nickelverbindungen sowie starke Säuren, wie z. B. Trifluoressigsäure, Schwefelsäure, Chlorwasserstoff, Bromwasserstoff, Phosphorsäure oder Perchlorsäure, oder beliebige Gemische 15 dieser Katalysatoren.
 - Geeignete, wenngleich weniger bevorzugte Katalysatoren für das Verfahren sind auch solche Katalysatoren, wie sie beispielsweise in der EP-A-O 649 866 Seite 4, Zeile 7 bis Seite 5, Zeile 15 beschrieben sind.
- Bevorzugte Katalysatoren für das erfindungsgemäße Verfahren sind Zinkverbindungen der obengenannten Art. Ganz besonders bevorzugt ist die Verwendung von Zink-(II)-n-octanoat, Zink-(II)-2-ethyl-l-hexanoat und/oder Zink-(II)-stearat.

Diese Katalysatoren kommen, falls überhaupt, in einer Menge von 0,001 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise 0,005 bis 1 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Reaktionspartner zum Einsatz.

- 30 Die Polyaddition zur Herstellung der erfindungsgemäßen Polyurethanzubereitung kann besonders bevorzugt in Anwesenheit von Cäsiumsalzen erfolgen, wie in der älteren deutschen Patentanmeldung mit dem Aktenzeichen 10161156.0 vom 12.12.2001 beschrieben. Bevorzugte Cäsiumsalze sind dabei Verbindungen, in denen folgende
- 35 Anionen eingesetzt werden: F-, Cl-, ClO-, ClO₃-, ClO₄-, Br-, J-, JO₃-, CN-, OCN-, NO₂-, NO₃-, HCO₃-, CO₃-, S²-, SH-, HSO₃-, SO₃²-, HSO₄-, SO₄²-, S₂O₂²-, S₂O₄²-, S₂O₅²-, S₂O₆²-, S₂O₇²-, S₂O₈²-, H₂PO₂-, H₂PO₄-, HPO₄²-, PO₄³-, P₂O₇⁴-, (OC_nH_{2n+1})-, (C_nH_{2n-1}O₂)-, (C_nH_{2n-3}O₂)- sowie (C_{n+1}H_{2n-2}O₄)²-, wobei n für die Zahlen 1 bis 20 steht.
- Besonders bevorzugt sind dabei Cäsiumcarboxylate, bei denen das Anion den Formeln $(C_nH_{2n-1}O_2)^-$ sowie $(C_{n+1}H_{2n-2}O_4)^{2-}$ mit n gleich 1 bis 20, gehorcht. Ganz besonders bevorzugte Cäsiumsalze weisen als Anionen Monocarboxylate der allgemeinen Formel $(C_nH_{2n-1}O_2)^-$ 45 auf, wobei n für die Zahlen 1 bis 20 steht. Hierbei sind ins-

besondere zu erwähnen Formiat, Acetat, Propionat, Hexanoat und 2-Ethylhexanoat.

Die Cäsiumsalze werden in Mengen von 0,01 bis 10 mmol Cäsiumsalz 5 pro kg lösungsmittelfreier Ansatz eingesetzt. Bevorzugt werden sie in Mengen von 0,05 bis 2 mmol Cäsiumsalz pro kg lösungsmittelfreier Ansatz verwendet.

Die Cäsiumsalze können dem Ansatz in fester Form, bevorzugt je10 doch in gelöster Form zugesetzt werden. Als Lösemittel sind
polare, aprotische Lösemittel oder auch protische Lösemittel geeignet. Besonders geeignet sind neben Wasser auch Alkohole; ganz
besonders geeignet sind Polyole, wie sie auch sonst als Bausteine
für Polyurethane verwendet werden, wie z.B. Ethan-, Propan- und
15 Butandiole. Die Verwendung der Cäsiumsalze erlaubt es, die Polyaddition unter den üblichen Bedingungen zu führen.

Die Zugabe zum Reaktionsgemisch kann dabei nach beliebigen Methoden erfolgen. So ist es beispielsweise möglich, den gegebenen20 falls mitzuverwendenden Katalysator entweder der Polyisocyanatkomponente (A), (B), (C2) und/oder der Emulgatorkomponente (C1)
vor Beginn der eigentlichen Umsetzung zuzumischen. Ebenso ist es
möglich, den Katalysator dem Reaktionsgemisch zu einem beliebigen
Zeitpunkt während der Reaktion oder im Sinne einer zweistufigen
25 Reaktionsführung auch im Anschluß an die Urethanisierung, d. h.
wenn der einem vollständigen Umsatz von Isocyanat und Hydroxylgruppen theoretisch entsprechende NCO-Gehalt erreicht ist, zuzusetzen.

- 30 Die Reihenfolge der Vermischung der Komponenten (A), (B) und (C) ist dabei erfindungsgemäß nicht wesentlich, beispielsweise können die Komponenten gleichzeitig miteinander vermischt werden, (C) zumindest teilweise vorgelegt und (A) und/oder (B) dazu hinzugegeben werden oder (A) oder (B) zumindest teilweise vorgelegt, (C) hinzugegeben und die letzte Komponente hinzugegeben werden.
 - Der Verlauf der Umsetzung kann durch z.B. titrimetrische Bestimmung des NCO-Gehaltes verfolgt werden. Nach Erreichen des angestrebten NCO-Gehaltes wird die Reaktion abgebrochen. Dies kann bei
- 40 rein thermischer Reaktionsführung beispielsweise durch Abkühlen des Reaktionsgemisches auf Raumtemperatur erfolgen. Bei der Verwendung eines Katalysators der genannten Art wird die Umsetzung im allgemeinen aber durch Zugabe geeigneter Desaktivatoren abgestoppt. Als Desaktivatoren eignen sich beispielsweise anorga-
- 45 nische oder organische Säuren, die entsprechenden Säurehalogenide und Alkylierungsmittel. Beispielhaft genannt seien Phosphorsäure, Monochloressigsäure, Dodecylbenzolsulfonsäure, Benzoylchlorid,

Dimethylsulfat und vorzugsweise Dibutylphosphat sowie Di-2-ethylhexylphosphat. Die Desaktivierungsmittel können in Mengen von 1 bis 200 Mol-%, vorzugsweise 20 bis 100 Mol-%, bezogen auf die Mole an Katalysator, eingesetzt werden.

- Die resultierenden Polyisocyanatgemische weisen in der Regel einen NCO-Gehalt von vorzugsweise 6,0 bis 23,0 Gew.-%, besonders bevorzugt 8,5 bis 22,0 Gew.-% auf.
- 10 Die resultierenden Polyisocyanatgemische weisen in der Regel eine Viskosität bei 23 °C von vorzugsweise 0,2 bis 20 Pas, besonders bevorzugt 0,5 bis 8 Pas auf.
- Das Verfahren kann gegebenenfalls in einem geeigneten, gegenüber
 15 Isocyanatgruppen inerten Lösemittel (D) durchgeführt werden. Geeignete Lösemittel sind beispielsweise die an sich bekannten
 üblichen Lacklösemittel, wie z. B. Ethylacetat, Butylacetat,
 Ethylenglykolmonomethyl- oder -ethyletheracetat, 1-Methoxypropyl-2-acetat, 3-Methoxy-n-butylacetat, Aceton, 2-Butanon, iso-
- 20 Butylmethylketon, 4Methyl-2-pentanon, Cyclohexanon, Cyclopentanon, Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Testbenzin, höher substituierte Aromaten, wie sie beispielsweise unter den Bezeichnungen Solventnaphtha®, Solvesso®, Shellsol®, Isopar®, Nappar® und Diasol® im Handel sind, Propylenglykoldiacetat, Diethylen-
- 25 glykoldimethylether, Dipropylenglykoldimethylether, Diethylenglykolethyl- und -butyletheracetat, N-Methylpyrrolidon und N-Methylcaprolactam, sowie bevorzugt Kohlensäureester oder Lactone, die in der EP-Al 697 424, S. 4, Z. 4 bis 32 genannt sind, besonders bevorzugt Dimethylcarbonat, Diethylcarbonat, 1,2-Ethylencarbonat
- 30 und 1,2-Propylencarbonat, Lactone wie β -Propiolacton, γ -Butyrolacton, ϵ -Caprolacton und ϵ -Methylcaprolacton, aber auch beliebige Gemische solcher Lösemittel.

Es ist auch möglich, die Herstellung der erfindungsgemäßen Iso-35 cyanate zunächst ohne Lösemittel durchzuführen und das so erhältliche Produkt anschließend in einem Lösemittel (D) aufzunehmen.

Die erfindungsgemäßen Mischungen enthalten in lösungsmittelfreier Form bevorzugt

- 10
- (A) 30 90 Gew%, bevorzugt 50 bis 90 Gew%,
- (B) 5 60 Gew%, bevorzugt 5 50 Gew% und
- (C) 5 40 Gew% bevorzugt 5 50 Gew%,
- 45 wobei die Summe aus (A), (B) und (C) 100 Gew% ergibt.

WO 2004/022623



Das Lösungsmittel (D) kann bezogen auf die Gesamtmischung in Mengen von 0 bis 60 Gew% anwesend sein, bevorzugt in Mengen von 0 bis 50 Gew%.

- 5 Die erfindungsgemäßen Mischungen können vorzugsweise in Wasser zur Herstellung wäßriger Dispersionen dispergiert werden, besonders bevorzugt werden die erfindungsgemäßen Mischungen in wäßrige Dispersionen eingemischt.
- 10 Die erfindungsgemäße Polyisocyanatzubereitung eignet sich zur Modifizierung von wäßrigen Beschichtungsmitteln (Lack, Schutzüberzüge) für z.B. Holz, Holzfurnier, Papier, Pappe, Karton, Textil, Leder, Vlies, Kunststoffoberflächen, Glas, Keramik, mineralische Baustoffe wie Zement-Formsteine und Faserzementplatten, 15 Metalle oder beschichtete Metalle, Klebstoff oder Imprägnierungs-
- mittel, z.B. zum Färben, auf Basis von wäßrigen Dispersionen oder Lösungen eines Feststoffgehaltes von 5 bis 40 Gew.%, vorzugsweise von 5 bis 20 Gew. %. Als Beschichtungsmittel kommen die an sich bekannten wäßrigen Dispersionen von Homo- und Copolymerisaten 20 olefinisch ungesättigter Monomerer oder Polyurethanen oder auch
- Lösungen von Naturstoffen, wie z.B. von Casein, in Betracht.

Die erfindungsgemäßen Polyisocyanatzubereitungen werden den wäßrigen Beschichtungsmitteln im allgemeinen in einer Menge von 1 25 bis 25, vorzugsweise von 2,5 bis 20 Gew-%, bezogen auf den Feststoffgehalt des Beschichtungsmittels, zugesetzt.

Sie werden in bekannter Weise durch z.B. Spritzen in einer Menge von 5 bis 50 g Feststoff/ m^2 auf das Substrat aufgebracht.

- 30 Geeignete Dispersionen von Homo- oder Copolymerisaten olefinisch ungesättigter Monomerer sind z.B. an sich bekannte Dispersionen von Homo oder Copolymerisaten auf Basis von Vinylestern von Carbonsäuren mit 2 bis 18, vorzugsweise 2 bis 4 Kohlenstoffatomen
- 35 wie insbesondere Vinylacetat, gegebenenfalls mit bis zu 70 Gew.% bezogen auf Gesamtmenge an olefinisch ungesättigten Monomeren, an anderen olefinisch ungesättigten Monomeren und/oder von Homooder Copolymerisaten von (Meth) Acrylsäureestern von Alkoholen mit 1 bis 18, vorzugsweise 1 bis 4 Kohlenstoffatomen wie insbesondere
- 40 (Meth) Acrylsäure-, -methyl-, -ethyl-, -propyl-, -hydroxyethyloder -hydroxypropylestern, gegebenenfalls zusammen mit bis zu 70 Gew.% an anderen olefinisch ungesättigten Monomeren und/ oder Butadien-Styrol-Copolymerisaten mit einem Gehalt an Butadien von ca. 20 bis 60 Gew-% und/oder von anderen Dien-Polymerisaten oder
- 45 -Copolymerisaten wie Polybutadien oder Mischpolymerisaten von Butadien mit anderen olefinisch ungesättigten Monomeren wie z.B. Styrol, Acrylnitril und/oder Methacrylnitril und/oder wäßrige

Dispersionen von Polymerisaten bzw. Copolymerisaten des 2-Chlorbutadien-1,3, gegebenenfalls mit anderen olefinisch ungesättigten Monomeren der oben beispielhaft genannten Art, z.B. solchen eines Chlorgehalts von ca. 30 bis 40 Gew.%, insbesondere eines Chlorgehalts von ca. 36 Gew%.

Bevorzugt werden wäßrige Dispersionen von Copolymerisaten aus 90 bis 99,5 Gew% Acrylaten oder Methacrylaten von 1 bis 4 C-Atomen enthaltenden Alkanolen und 0,5 bis 10 Gew%, jeweils bezogen auf 10 das Copolymerisat, von Hydroxyalkylacrylaten und -methacrylaten mit 2 bis 20 C-Atomen im Hydroxyalkylrest, wie Hydroxyethyl-, Hydroxypropyl- oder Hydroxybutylacrylat oder -methacrylat. Solche Dispersionen sind an sich bekannt und in üblicher Weise durch Emulsionspolymerisation herstellbar (s. Houben-Weyl, Methoden der 15 organischen Chemie, 4. Auflage, Bd. E 20, S.217 ff.).

Geeignete wäßrige Polyurethandispersionen sind solche der an sich bekannten Art, wie sie z.B. in US-A 3 479 310, GB-A 1 076 688, US-A 4 108 814, US-A 4 092 286, DE-A 2 651 505, US-A 4 190 566, 20 DE-A 2 732 131 oder DE-A 2 811 148 beschrieben sind.

Die eingesetzten wäßrigen Dispersionen können die üblichen Hilfsund Zusatzmittel enthalten. Hierzu gehören beispielsweise Füllstoffe, wie Quarzmehl, Quarzsand, hochdisperse Kieselsäure,
25 Schwerspat, Calciumcarbonat, Kreide, Dolomit oder Talkum, die oft
zusammen mit geeigneten Netzmitteln wie z.B. Polyphosphaten wie
Natriumhexamethaphosphat, Naphthalinsulfonsäure, Ammonium- oder
Natriumpolyacrylsäuresalzen eingesetzt werden, wobei die Netzmittel im allgemeinen in Mengen von 0,2 bis 0,6 Gew%, bezogen auf

30 Füllstoff, zugesetzt werden.

Weitere geeignete Hilfsmittel sind z.B. in Mengen von 0,01 bis 1 Gew. %, bezogen auf die Dispersion, einzusetzende organische Verdickungsmittel wie z.B. Zellulose-Derivate, Alginate, Stärke of 35 Stärkederivate oder Folyacrylsäure oder in Mengen von 0,05 bis 5 Gew. %, bezogen auf die Dispersion, einzusetzende anorganische Verdickungsmittel wie z.B. Bentonite.

Auch Fungizide zur Konservierung können den Dispersionen zuge40 setzt werden. Diese kommen im allgemeinen in Mengen von 0,02 bis 1 Gew.-%, bezogen auf die Dispersion, zum Einsatz. Geeignete Fungizide sind beispielsweise Phenolund Kresol-Derivate oder Zinnorganische Verbindungen.

45 Substrate für Imprägnierungen sind z.B. synthetische oder nichtsynthetische Fasern bzw. deren Gewebe oder Vliese. Die erfindungsgemäßen Mischungen können sehr feinteilig in wäßrigen Dispersionen dispergiert werden. Die erhaltenen Dispersionen sind sehr lagerstabil. Darüber hinaus benötigt man weniger Zusatzmenge des wasseremulgierbaren Polyisocyanats um die 5 gewünschten Eigenschaften der Dispersion einzustellen bzw. bei der Anwendung zu erreichen.

Die erfindungsgemäßen Mischungen können selbstverständlich mit üblichen Hilfs- und Zusatzmitteln der Lacktechnologie versetzt 10 werden. Hierzu gehören beispielsweise Entschäumer, Verdicker, Verlaufshilfsmittel, Pigmente, Emulgatoren, Dispergierhilfsmittel und auch Lösemittel. Die gewünschte Verarbeitungsviskosität wird durch Zugabe von Wasser eingestellt.

15 Zur Herstellung der Dispersionen reichen in den meisten Fällen einfache Emulgiertechniken, z.B. mit einem mechanischen Rührer, oder oftmals auch eine einfache Mischung der beiden Komponenten per Hand aus, um Dispersionen mit sehr guten Eigenschaften zu erzielen. Selbstverständlich können aber auch Mischtechniken mit 20 höherer Scherenergie, wie z.B. Strahldispergierung, eingesetzt werden.

Die die erfindungsgemäßen Mischungen enthaltenden Beschichtungsmittel können insbesondere als Grundierungen, Füller, pigmen25 tierte Decklacke und Klarlacke im Bereich Autoreparatur- oder Großfahrzeuglackierung eingesetzt werden. Besonders geeignet sind die Beschichtungsmittel für Anwendungen, in denen eine besonders hohe Applikationssicherheit, Außenwitterungsbeständigkeit, Optik, Lösemittel-, Chemikalien- und Wasserfestigkeit gefordert werden, 30 wie in der Autoreparatur- und Großfahrzeuglackierung.

Die die erfindungsgemäßen Mischungen enthaltenden Beschichtungsmittel können nach den unterschiedlichsten Spritzverfahren, wie z.B. Luftdruck-, Airless- oder Elektrostatik-Spritzverfahren 35 unter Verwendung von Ein- oder Zweikomponenten-Spritzanlagen, aber auch durch Spritzen, Spachteln, Rakeln, Bürsten, Rollen, Walzen, Gießen, Laminieren, Hinterspritzen oder Coextrudieren appliziert werden.

- 40 Die Trocknung und Aushärtung der Beschichtungen erfolgt im allgemeinen unter normalen Temperaturbedingungen, d.h. ohne Erhitzung der Beschichtung. Die erfindungsgemäßen Mischungen können jedoch auch zur Herstellung von Beschichtungen eingesetzt werden, die nach Applikation bei erhöhter Temperatur, z.B. bei 40 250°C,
- 45 vorzugsweise 40 150°C und insbesondere bei 40 bis 100°C getrocknet und ausgehärtet werden.

Obwohl in einigen Veröffentlichungen, die die Herstellung wasseremulgierbarer Polyisocyanate zum Gegenstand haben, beispielsweise in der DE-A1 40 01 783, EP-A2 206 059, EP-A2 486 881, EP-A1 540 985 oder DE-Al 199 58 170, Mischungen von Isocyanuraten und/ 5 oder Biureten des 1,6-Diisocyanatohexan (HDI) und Isocyanuraten des 1-Isocyanato-3,5,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan (IPDI) mit Emulgatoren innerhalb langer Listen geeigneter Ausgangsisocyanate genannt werden, konnte der Fachmann keiner der obengenannten Veröffentlichungen irgendeinen konkreten Hinweis 10 darauf entnehmen, daß die erfindungsgemäßen Mischungen eine verbesserte Härte, einen verbesserten Härteanstieg und eine gleichzeitige leichte Emulgierbarkeit zeigen. Weiterhin zeigen die erfindungsgemäß Mischungen gegenüber dem Stand der Technik eine höhere "Topfzeit", d.i. die Zeitspanne, in der ein Ansatz nach 15 dem Mischen aller Bestandteile verarbeitbar bleibt und sich nicht beispielsweise entmischt oder vorzeitig härtet.

Die folgenden Beispiele sollen die Eigenschaften der Erfindung erläutern, ohne sie aber einzuschränken.

20 Beispiele

Als "Teile" seien in dieser Schrift, wenn nicht anders angegeben, "Gewichtsteile" verstanden.

25

Prüfungen

Alle Proben wurden in der unten angeführten Formulierung getestet:

30

Bindemittel Dispersion

240 T Daotan® 1225 (Fa. Solutia)

119 T Plusaqua® V 608 (Fa. Omya)

35 310 T dest. Wasser 18 T Fluorad® FC 430 (Fa. 3M)

18 T Fluorad® FC 430 (Fa. 3m)
9 T AMP 90 (Fa. Angus Chemie)

Zu einem Teil dieser Bindemittel-Dispersion wurde unter Rühren 40 ein Teil des Polyisocyanats zugegeben (Angaben beziehen sich auf nicht flüchtige Gewichtsanteile).

Die fertige Emulsion wurde mit einem 200 μm Rakel auf ein entfettetes Blech aufgetragen, 20 Minuten bei Raumtemperatur abge-

45 lüftet, bevor das lackierte Blech in einem Gradientenofen 30 Minuten eingebrannt wurde. Die fertigen Bleche wurden vor der Prüfung 24 Stunden in einem Normklima gelagert (50% Luftfeuchtig-



keit, 23°C). Danach wurde die Härte der Lackfilme mittels Pendeldämpfungsprüfung gem. DIN 53157 (König-Härte) gemessen. Messwerte sind in Pendelschlägen angegeben (je höher die Anzahl der Pendelschläge desto härter der Lackfilm).

Isocyanat A1:

HDI-Isocyanurat mit einem NCO-Gehalt von 22,2% und einer Viskosität bei 23°C von 2,8 Pas

10 Isocyanat B:

IPDI-Isocyanurat mit einem NCO-Gehalt von 17,2% (Vestanat® T 1890/100 der Degussa)

15

Abkürzungen:

HDI Hexamethylendiisocyanat
IPDI Isophorondiisocyanat

20 PC Propylencarbonat
Gewichtsteile

Beispiel 1 - Hydrophiliertes Isocyanat = Polyisocyanat a1

- 25 Zu 150 g (0,30 mol) eines auf Methanol gestarteten, monofunktionellen Polyethylenoxids der OH-Zahl 112 wurden bei 60°C 26 g (0,146 mol) eines Gemisches aus 80 Teilen 2,4-Toluylendiisocyanat und 20 Teilen 2,6-Toluylendiisocyanat gegeben und 60 min gerührt (= c2). Der so erhaltene Emulgator wurde auf 30°C gekühlt und 900
- 30 g Isocyanat Al eingerührt. Man erhält ein wasseremulgierbares Polyisocyanat (= a1) mit einem NCO-Gehalt von 18,4 % und einer Viskosität bei 23 °C von 3,0 Pas.

Isocyanat al, Isocyanat B und Propylencarbonat wurden in den in 35 der Tabelle angegebenen Verhältnissen gemischt.

		_			
1	Beispiel Nr. 1	Isocyanat al	Isocyanat B	PC	NCO-Gehalt
		(g)	(g)	(g)	(%)
		28	5	22	10,9
	1		7.5	21,33	10,8
5	2	24,5	10	20,67	10,8
•	3	21		20,07	10,7
	4	17,5	12,5		
	Vergleich, V	30	./	20	11,0

Ergebnisse: Beispiel 1

10								
		Pendeldämpfung						
	Einbrenn-	1	2	3	4	v		
	Temp							
	[°C]					26		
15	60	44	41	43	52			
	70	67	68	64	74	36		
		93	87	107	105	42		
	80		108	122	124	45		
	90	98			136	47		
	100	121	126	126				
	110	125	128	130	138	53		
20		126	131	131	140	94		
	120			132	141	99		
	130	126	132			99		
	140	126	132	136	141			
	150	130	132	138	141	101		
	130	1						

25 Beispiel 2

lösungsmittelhaltiges, hydrophiliertes Isocyanat B = Isocyanat b1

14 g (0,014 mol) eines auf Methanol gestartetes, monofunktio30 nelles Polyethylenoxids der Molekularmasse 1000 wird zu 125 g
(0,51 eq NCO) Isocyanat B, gelöst in 53,6 g Solvesso® 100 (ca. 28
Gew.%), zugegeben. Man läßt für 3 h bei 85°C rühren und erhält
nach Abkühlen eine trübe, viskose Paste mit einem NCO-Gehalt von
11% (= bl), welche sich unter erheblichen mechanischen Aufwand
35 in eine wässrige, grobteilige Emulsion überführen läßt.

Durch Herstellen von Mischungen aus hydrophiliertem Isocyanat bl und aus dem in Beispiel 1 beschriebenen hydrophilierten Isocyanat al unter Zugabe von Propylencarbonat erhält man eine leicht emulgierbare Isocyanat Mischung, die eine feinteilige Emulsion ergibt.



			Isocyanat b1	PC	NCO-Gehalt
	Beispiel Nr. 2	Isocyanat ar	1		(%)
		(Gew. %)	(Gew.%)	(Gew.%)	
			24	20	12,9
	1	56		20	12,9
	2	60	20		13,1
5	3	168	12	20	
9		76	4	20	13,4
	4		-	20	13,5
	Vergleich, V	180			

Ergebnisse Beispiel Nr. 2

1		Pendelda	impfung			
15	Einbrenn-	1	2	3	4	V
	Temp. [°C]		29	21	27	19
	60	37			51	40
	70	64	58	48		59
	80	76	88	72	78	
		94	109	87	89	76
	90		114	95	91	85
	100	99			92	86
	110	105	119	96		
20	120	108	122	99	97	85
20	120	1200				

Patentansprüche

- 1. Mischungen, enthaltend
 - (A) ein Isocyanurat und/oder Biuret des 1,6-Diisocyanatohexan(HDI),
- (B) ein Isocyanurat des 1-Isocyanato-3,5,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan (IPDI),
- (C) mindestens einen Emulgator, erhältlich durch Umsetzung mindestens eines Diisocyanats (C2) ausgewählt aus Tetramethylendiisocyanat, Hexamethylendiisocyanat (HDI), Dodecamethylendiisocyanat, 1,4-Diisocyanatocyclohexan, 4,4'-Diisocyanatocyclohexan, 4,4'-Diisocyanatocyclohexan, 1-Timethylhexandiisocyanat, Tetramethylhexandiisocyanat, 1-Timethylhexandiisocyanat, Tetramethylhexandiisocyanat, 1-Timethylhexandiisocyanat, 7,5-trimethyl-5-(isocyanatomethyl)cyclohexan (IPDI), 2,4-oder 2,6-Toluylendiisocyanat und deren Isomerengemische, Tetramethylxylylendiisocyanat paratur phenylmethan mit mindestens einer Komponente (C1), die mindestens eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und mindestens eine hydrophile Gruppe enthält, und
- 25 (D) gegebenenfalls Lösungsmittel.
 - Mischungen nach Anspruch 1, enthaltend in lösungsmittelfreier Form
- 30 (A) 40 90 Gew%,
 - (B) 5 60 Gew% und
 - (C) 5 40 Gew%,

wobei die Summe aus (A), (B) und (C) 100 Gew% ergibt.

- Mischungen gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente (C1) genau eine gegenüber Isocyanatgruppen reaktive Gruppe und genau eine nichtionische hydrophile Gruppe enthält.
- Mischungen gemäß Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente (C1) mindestens ein Polyalkylenoxidpolyetheralkohol ist, erhältlich durch Umsetzung mindestens eines gesättigten aliphatischen Alkohols mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylrest mit Ethylenoxid, Propylenoxid oder deren Gemischen.

- Mischungen gemäß Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß der Polyalkylenoxidpolyetheralkohol im statistischen Mittel 5 bis 35 Ethylenoxideinheiten pro Molekül aufweist.
- 5 6. Mischungen gemäß einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß zusätzlich mindestens eine der Komponenten (A) und/oder (B) zumindest teilweise mit einer Komponente (C1) umgesetzt worden sind.
- 10 7. Mischungen gemäß einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß als Lösungsmittel (D) ein Kohlensäureester oder Lacton verwendet wird.
- Mischungen gemäß einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß das Lösungsmittel in Mengen bis zu 60 Gewä bezogen auf die Gesamtmischung enthalten ist.
 - Polymerdispersion, enthaltend eine Mischung gemäß einem der vorstehenden Ansprüche.
- 20 10. Beschichtungsmasse, enthaltend eine Mischung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 8 oder eine Polymerdispersion gemäß Anspruch 9.
- 25 11. Verfahren zur Beschichtung von Substraten, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Mischung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 8 als Beschichtungsmittel einsetzt.
- 12. Verwendung einer Mischung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6 30 als Beschichtungsmittel für Holz, Holzfurnier, Papier, Pappe, Karton, Textil, Leder, Vlies, Kunststoffoberflächen, Glas, Keramik, mineralische Baustoffe, Metalle oder beschichtete Metalle oder als Klebstoff.
- 35 13. Verfahren zum Verkleben von Substraten, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Mischung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 8 oder eine Polymerdispersion gemäß Anspruch 9 einsetzt.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT/EP 03/08095

A CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER 1PC 7 C08618/70 C08618/78 C08618/72 C08618/79 C09D175/00 C09J175/00

Relevant to claim No.

1-13

1-13

According to international Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

Category . Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages

WO 01 38415 A (DU PONT) 31 May 2001 (2001-05-31)

EP 0 486 881 A (BASF AG)

claims 1,2,6,7,9,11

B. FIELDS SEARCHED

Α

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 $\,$ C08G $\,$ C09D $\,$ C09J

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

•	27 May 1992 (1992-05-27) claims 1-7		
A	EP 0 959 087 A (BAYER AG) 24 November 1999 (1999-11-24) claims 1,2,4,6,7,12		1-13
Fur	rther documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are listed	t in annex.
A docum	categories of cited documents : ment defining the general state of the art which is not kidered to be of particular relevance	"T" later document published after the int or priority date and not in conflict will cited to understand the principle or ti invention	
'E' earlier	r document but published on or after the international date	"X" document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the d	ocument is taken alone
	nent which may throw doubte on priority claim(s) or this cited to establish the publication date of another ion or other special reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the cannot be considered to involve an i document is combined with one or n	claimed invention
"O" docur	ment referring to an oral disclosure, use, exhibition or ir means	document is combined with one or n ments, such combination being obvi in line art.	ous to a person skilled
P docur	ment published prior to the international filing date but than the priority date claimed	*&* document member of the same pater	
Date of th	e actual completion of the international search	Date of mailing of the International s	earch report
	29 October 2003	04/11/2003	
Name and	d mailing address of the ISA	Authorized officer	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patenthan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tei. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Scheuer, S .	





Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 0138415	0138415 A 31-05-2001 US AU BR CA CA CN EP JP 2 WO US 2	6472493 B1 1772501 A 0015764 A 2386956 A1 1391589 T 1237969 A1 2003514966 T 0138415 A1 2003069381 A1	29-10-2002 04-06-2001 06-08-2002 31-05-2001 15-01-2003 11-09-2002 22-04-2003 31-05-2001 10-04-2003		
EP 0486881	Α	27-05-1992		4036927 A1 2055419 A1 59108532 D1 048681 A2 2096612 T3 5387367 A	10-04-2003 21-05-1992 21-05-1992 20-03-1997 27-05-1992 16-03-1997 07-02-1995
EP 0959087	A	24-11-1999	DE EP JP US	19847077 A1 0959087 A1 11349805 A 6426414 B1	25-11-1999 24-11-1999 21-12-1999 30-07-2002

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP 03/08095

	ZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES CO8G18/70 CO8G18/78 CO8G18/72 CO9J175/00	C08G18/79 C09D1	75/00
Nach der Inte	mationalen Patentidassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifika	ation und der IPK	
-	OMERIC GERIFTF		
IPK 7	rr Milndestphilstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) COSG CO9D CO9J		
	e aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit		
Wishrond de	rinternationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name	der Datenbank und evil. verwendete S	suchbegriffe)
	ternal, WPI Data, PAJ		
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		Betr. Anspruch Nr.
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich Unter Angabe de	ar in Betracht kommenden Telle	Bell. Alispiaci Vi.
A	WO 01 38415 A (DU PONT) 31. Mat 2001 (2001-05-31) Ansprüche 1,2,6,7,9,11		1-13
A	EP 0 486 881 A (BASF AG) 27. Mai 1992 (1992-05-27) Ansprüche 1-7		1-13
A	EP 0 959 087 A (BAYER AG) 24. November 1999 (1999-11-24) Ansprüche 1,2,4,6,7,12		1-13
l-T w	eitere Veröffentlichungen sind der Fonsetzung von Feld C zu	X Siehe Anhang Patentiamilie	
Besond A' Verö abe E' äter Anr L' Verö sch ann eol aus O' Veri	interhende ser Kalegorden von angegebenen Veröffentlichungen ere Kalegorden von angegebenen Veröffentlichungen fentrichung, die den altgemeinen Stand der Technik derinket, reicht ab bezonden bedatstam enzuschab ist. Be Dokument, das jedoch ent ein oder nach denn intermationalen fentrichung, die georgien tils, einen Pröriffeltsamspruch zweifelhalt ereinen zu lassent, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer einen nicht erstenden zu des des Veröffentlichungsdatum einer einen nicht erstenden des Veröffentlichungsdatum einer einen nicht erstenden zu der einen nicht der einen nicht der einen der einen nicht der einen der eine einen der einen einen der e	werden, wenn die Veröffentlichung Veröffentlichungen dieser Kategorie diese Verbindung für einen Fachma *&* Veröffentlichung, die Mitglied dersel	sentung: die beanspruchte Erfindun tilichung nicht als neu oder auf strachtet werden destuung: die beanspruchte Erfindun ligkeit berühend betrachte mit einer oder mehreren anderen in Verbindung gebracht wird und unn nahellegend ist ben Patentfamille ist
Datum d	ee Abschlusses der Internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen	Decirotemberions
	29. Oktober 2003	04/11/2003	
Name u	nd Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentarn, P.B. 5918 Patentiaan 2 N.L. – 2300 HT Rijswiff, Tot. (431–70) 340–2304, TX. 31 651 epo nl. Fax: (431–70) 340–3016	Bevollmächtigter Bediensteller Scheuer, S	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP 03/08095

INTERNATIONAL					10172	03/ 00030
im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	T	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) de Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
WO 0138415	A	31-05-2001	US AU BR CA CN EP JP WO US	647249 177250 001576 238695 139158 123796 200351496 013841 200306938 200306938	11 A 54 A 56 A1 39 T 59 A1 56 T 15 A1 81 A1	29-10-2002 04-06-2001 06-08-2002 31-05-2001 15-01-2003 11-09-2002 22-04-2003 31-05-2001 10-04-2003
EP 0486881	A	27-05-1992	DE CA DE EP ES US	40369 20554 591085 04868 20966 53873	19 A1 32 D1 81 A2 12 T3	21-05-1992 21-05-1992 20-03-1997 27-05-1992 16-03-1997 07-02-1995
EP 0959087	Α	24-11-1999	DE EP JP US	198470 09590 113498 64264	87 A1	25-11-1999 24-11-1999 21-12-1999 30-07-2002